



## Teori

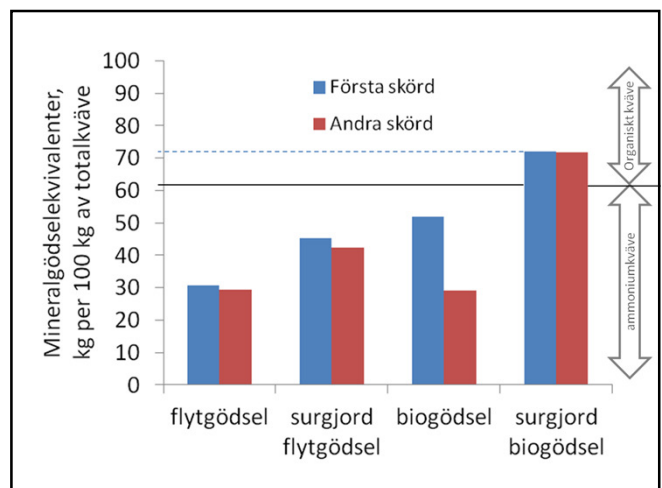
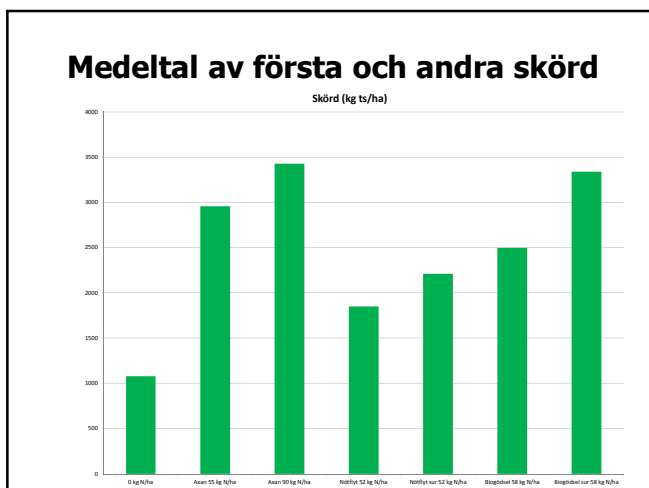
- Ammoniak ( $\text{NH}_3$ ) och ammonium ( $\text{NH}_4^+$ ) står i kemisk jämvikt med varandra.
- Ett lågt pH gör att mer av kvävet finns i form av  $\text{NH}_4^+$ .
- $\text{NH}_4^+$  är positivt laddad och stannar därför som flytande medan  $\text{NH}_3$  avgår som gas.
- Ett pH-värde på 5,5-6 är optimalt för att minska förlusterna.

- Tillförsel av svavelsyra i gödseln kan göras
  - i stallet,
  - i gödselbrunnen eller
  - under spridningen.

I Sverige är det inte tillåtet att försura gödseln i stallet.

## Svenska försök

- 2013, utförda av Kjell Gustafsson, Agroväst och Sofia Delin, SLU Skara.
- Gräsvall som gödslades två gånger (28 maj samt 15 aug).
- Vanlig nötflytgödsel samt biogödsel från nötflyt jämfördes med surgjord nötflyt och biogödsel.
- Axan med som jämförande handelsgödsel.



## Slutsatser

### Surgörning av gödsel:

- Minskar ammoniakavgången till luften och sparar kväve.
- Tillför grödan svavel.
- Gav 360 kg ts/ha i merskörd med flytgödsel och 840 kg ts/ha i merskörd med biogödsel.
- Kräver dyr utrustning.
- Kräver stora mängder gödsel för lönsamhet.